11 Veröffentlichungsnummer:

0 116 932

Α1

(12)

## **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(21) Anmeldenummer: 84101466.5

(22) Anmeldetag: 13.02.84

(5) Int. Cl.<sup>3</sup>: **C 07 D 333/38** A 01 N 47/36

30 Priorität: 19.02.83 DE 3305866

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung: 29.08.84 Patentblatt 84/35

(84) Benannte Vertragsstaaten: DE FR GB IT (7) Anmelder: BASF Aktiengesellschaft Carl-Bosch-Strasse 38 D-6700 Ludwigshafen(DE)

(72) Erfinder: Acker, Rolf-Dieter, Dr. Tuchbleiche 8 D-6906 Leimen(DE)

(2) Erfinder: Rossy, Phillip A., Dr. 39, Forest Drive Hillsdale N.J. 07642(US)

(72) Erfinder: Wuerzer, Bruno, Dipl.-Landwirt, Dr. Ruedigerstrasse 13 D-6701 Otterstadt(DE)

(54) Thiophen-carbonester, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses.

57 Die Erfindung betrifft Thiophen-carbonester der Formel

in der

R<sup>1</sup> Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl, Alkythioalkyl, Cycloalkyl, gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Benzyl und

R² Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Alkylaminoalkyl, Dialkylaminoalkyl, Cycloalkyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl bedeuten,

Verfahren zur ihrer Herstellung und ihre Verwendung zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses.

Thiophen-carb nester, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses

- 05 Die Erfindung betrifft Thiophen-carbonester, Verfahren zu ihrer Herstellung, Herbizide, die diese Verbindungen als Wirkstoffe enthalten, sowie ein Verfahren zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses mit diesen Wirkstoffen.
- 10 Es wurde gefunden, daß Thiophen-carbonester der Formel

$$R^{1}O_{2}C$$
 NH-CO-NH- $R^{2}$  (1),

15

20

25

in der

Wasserstoff,  $C_1-C_{10}$ -Alkyl,  $C_2-C_{10}$ -Alkenyl,  $C_2-C_{10}$ -Alkinyl,  $C_1-C_{10}$ -Halogenalkyl,  $C_2-C_{10}$ -Alkoxyalkyl,  $C_2-C_{10}$ -Alkylthioalkyl,  $C_3-C_7$ -Cycloalkyl, gegebenenfalls durch Halogen oder  $C_1-C_4$ -Alkyl substituiertes Phenyl oder gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Benzyl und

 $m R^2$   $m C_1-C_{10}-Alkyl, C_2-C_{10}-Alkenyl, C_2-C_{10}-Alkinyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes <math>
m C_7-C_{10}-Phenylalkyl, C_1-C_{10}-Halogenalkyl, C_2-C_{10}-Alkoxyalkyl, C_2-C_{10}-Alkylthioalkyl, durch Alkylamino oder Dialkylamino mit 1 bis 4 C-Atomen in einer Alkylgruppe substituiertes <math>
m C_1-C_{10}-Alkyl, C_3-C_7-Cycloalkyl$  oder gegebenenfalls durch Halogen oder  $m C_1-C_4-Alkyl$  substituiertes Phenyl bedeuten, herbizid wirksam sind.

30

R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> in Formel I bedeuten unverzweigtes oder verzweigtes

C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, vorzugsweise C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, unverzweigtes oder verzweigtes

C<sub>2</sub>-C<sub>10</sub>-Alkenyl, vorzugsweise C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, unverzweigtes oder verzweigtes

tes C<sub>2</sub>-C<sub>10</sub>-Alkinyl, vorzugsweise C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkinyl, gegebenenfalls durch

Halogen substituiertes C<sub>7</sub>-C<sub>10</sub>-Phenylalkyl, vorzugsweise C<sub>8</sub>-C<sub>9</sub>-Phenylalkyl, unverzweigtes oder verzweigtes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Halogenalkyl, vorzugsweise

C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, unverzweigtes oder verzweigtes C<sub>2</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxyalkyl

oder C<sub>2</sub>-C<sub>10</sub>-Alkylthioalkyl, vorzugsweise C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxyalkyl oder

C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthioalkyl, durch Alkylamino oder Dialkylamino mit 1 bis

40 4 C-Atomen in einer Alkylgruppe substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, vorzugsweise

C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, oder C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, vorzugsweise C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, beispielsweise Ethyl, n-Propyl, Isopropyl, n-Butyl, Isobutyl, sec-Butyl,

tert.-Butyl, n-Pentyl, n-Hexyl, Pentyl-3, 1,2-Dimethyl-n-propyl,

H/uw

1,3-Dimethyl-n-butyl, 1-Ethyl-2-methyl-n-propyl, 1,2,2-Trimethyl-n--propyl, 1,2-Dimethyl-n-hexyl, tert.-Amyl, Vinyl, Allyl, Methallyl, Crotyl, 2-Ethyl-hexen-2-yl, Hexen-5-yl, 2-Methyl-buten-2-yl, 2-Methyl--buten-1-yl-3, Butin-1-yl-3, Butin-2-yl, Buten-1-yl-3, Propargyl, 2-Methyl-buten-2-yl-4, 2-Methyl-buten-2-yl-4, 3-Methyl-buten-1-yl-3, . 2-Phenylethyl, Benzyl, am Phenylring durch Halogen, wie Fluor, Chlor, Brom, Jod, substituiertes Benzyl, wie 2,6-Dichlorbenzyl, 2-Chlor-6-fluor--benzyl, 2.6-Difluorbenzyl, 3-Phenyl-n-propyl, 2-Chlorethyl, 2-Chlor-n--propyl, 3-Chlor-n-propyl, 2-Chlor-isopropyl, 1-Chlormethyl-n-propyl; 10 2-Chlorbutyl-3, 2-Chlor-2-methyl-n-propyl, 2-Fluorbutyl-3, 2-Fluor-2--methyl-n-propyl, 2-Fluor-isopropyl, Chlor-tert-butyl, 2,2,2-Trifluor--ethyl, Methoxyethyl, Ethoxyethyl, 3-Methoxy-n-propyl, Methoxyisopropyl, 3-Methoxy-n-butyl, 1-Methoxy-butyl-2, Ethoxy-tert-butyl, Methoxy-tert--butyl, 2-Methoxy-butyl, 4-Methoxy-n-butyl, Methylmercapto-ethyl, Ethyl-15 mercapto-ethyl, 3-Methylmercapto-n-propyl, 3-Methylmercapto-n-butyl, 1-Methylmercapto-butyl-2, Methylmercapto-tert-butyl, 2-Methylmercapto--n-butyl, 2-Dimethylamino-ethyl, 2-Methylamino-ethyl, 2-Diethylamino--ethyl, Dimethylaminomethyl, Dimethylaminoethyl, Cyclopropyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cycloheptyl.

20  $\rm R^1$  und  $\rm R^2$  können auch einen gegebenenfalls durch Halogen, wie Fluor, Chlor, Brom, Iod, oder  $\rm C_1$ - $\rm C_4$ -Alkyl substituierten Phenylrest, wie Phenyl, 4-Chlorphenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 4-Isopropylphenyl, 4-tert.-Butylphenyl, bedeuten.

Bevorzugte Thiophen-carbonester sind Verbindungen der Formel I, wobei  $R^1$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, insbesondere Methyl, und  $R^2$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl oder  $C_5$ - $C_6$ -Cycloalkyl bedeuten.

30 Man erhält die Thiophen-carbonester der Formel I

a) durch Umsetzung von Dihydrothiophencarbonestern der Formel

in der R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben, mit Dehydrie-40 rungsmitteln, wie Sulfurylchlorid,

oder

BASF Aktiengesellsch**aft** 

b) durch Umsetzung von Aminoverbindungen der Formel

$$H_2N \sim co_2R^1$$
 (III),

05

in der  $\mathbb{R}^1$  die obengenannten Bedeutungen hat, oder ihrer Salze mit einem Isocyanat der Formel

10 R<sup>2</sup>-NCO

in der R<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen hat.

Die Verfahrensvariante a) wird bei einer Temperatur im Bereich zwischen O 5 und 150°C, vorzugsweise 20 und 60°C, gegebenenfalls unter Zusatz eines inerten organischen Lösungsmittels durchgeführt.

Geeignete Dehydrierungsmittel sind beispielsweise Sulfurylchlorid und Chloranil.

20

Zur Erhöhung der Ausbeute kann das entstehende Wasser azeotrop abdestilliert werden. Verbindung II kann in einem Überschuß oder Unterschuß von bis zu 25 Mol%, bezogen auf das Dehydrierungsmittel, eingesetzt werden.

25 Die Dihydrothiophen-carbonester der Formel II lassen sich beispielsweise durch Umsetzung von Ketoestern der Formel

$$O \longrightarrow CO_2R^1 \qquad (v)$$

30

in der

R<sup>1</sup> die obengenannten Bedeutungen hat, mit Harnstoffen der Formel

35

in der

R<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen hat, herstellen.

40

Die Umsetzung wird bei einer Temperatur im Bereich zwischen O und 150°C, vorzugsweise 50 und 120°C, gegebenenfalls unter Zusatz eines inerten organischen Lösungsmittels durchgeführt. Zweckmäßigerweise wird dem

Reaktionsgemisch ein Kondensationsmittel zugesetzt, beispielsweise p-Toluolsulfonsäure, Phosphorsäure, Polyphosphorsäure oder Schwefelsäure. Die Menge an Kondensationsmittel beträgt 0,1 bis 20 Mol%, bezogen auf Verbindung V.

05

Zur Erhöhung der Ausbeute kann das entstehende Wasser azeotrop abdestilliert werden. Verbindung V kann in einem Überschuß oder Unterschuß von bis zu 25 Mol%, bezogen auf Verbindung VI, eingesetzt werden.

10 Ketoester der Formel V, in der  $\mathbb{R}^1$  Methyl bedeutet, sind bekannt (J. Org. Chem. <u>45</u>, 617 (1980)). Ketoester der Formel V, in der  $\mathbb{R}^1$  die für Formel I genannten Bedeutungen, mit Ausnahme von Methyl und Wasserstoff, hat, werden durch Umesterung von  $\mathbb{C}_1$ - $\mathbb{C}_3$ -Alkylestern der Formel V mit Hydroxylverbindungen der Formel  $\mathbb{R}^1$ OH, in der  $\mathbb{R}^1$  die für Formel I genannten Bedeutungen, mit Ausnahme von Methyl und Wasserstoff, hat, erhalten.

Bei dieser Reaktion werden zweckmäßigerweise basische oder saure Katalysatoren in Mengen von 0,1 bis 20 Mol.%, bezogen auf Verbindung V, zugesetzt.

20

Geeignete saure Katalysatoren sind beispielsweise anorganische Säuren, wie Salzsaure, Schwefelsaure, Phosphorsaure, Polyphosphorsaure, oder auch aromatische Carbonsäuren oder Sulfonsäuren, insbesondere p-Toluolsulfonsäure. Als basische Katalysatoren kommen tertiäre Amine, Erdalkaliverbin-25 dungen, Ammoniumverbindungen und Alkaliverbindungen sowie entsprechende Gemische in Betracht. Auch Zinkverbindungen können verwendet werden. Beispiele hierfür sind: Kaliumhydroxid, Natriumhydroxid, Kaliumcarbonat, Natriumcarbonat, Lithiumhydroxid, Lithiumcarbonat, Natriumhydrogencarbonat, Kaliumhydrogencarbonat, Calciumhydroxid, Calciumoxid, Barium-30 oxid, Magnesiumhydroxid, Magnesiumoxid, Bariumhydroxid, Calciumcarbonat. Magnesiumcarbonat, Magnesiumhydrogencarbonat, Magnesiumacetat, Zinkhydroxid, Zinkoxid, Zinkcarbonat, Zinkacetat, Natriumformiat, Natriumacetat, Trimethylamin, Triethylamin, Tripropylamin, Triisopropylamin, Tributylamin, Triisobutylamin, Tri-sec-butylamin, Tri-tert.-butylamin, 35 Tribenzylamin, Tricyclohexylamin, Triamylamin, Diisopropylethylamin, Trihexylamin, N,N-Dimethylanilin, N,N-Diethylanilin, N,N-Dipropylanilin, N,N-Dimethyltoluidin, N,N-Diethyltoluidin, N,N-Dipropyltoluidin, N,N-Dimethyl-p-aminopyridin, N,N-Diethyl-p-aminopyridin, N,N-Dipropyl-p-aminopyridin, N-Methylpyrrolidon, N-Ethylpyrrolidon, N-Methylpiperidin, 40 N-Ethylpiperidin, N-Methylpyrrolidin, N-Ethylpyrrolidin, N-Methylimidazol, N-Ethylimidazol, N-Methylpyrrol, N-Ethylpyrrol, N-Methylmorpholin, N-Ethylmorpholin, N-Methylhexamethylenimin, N-Ethylhexamethylenimin, Pyridin, Chinolin, alpha-Picolin, beta-Pic lin, gamma-Picolin, Isochinolin, Pyrimidin, Acridin, N,N,N\*,N\*-Tetramethylethylendiamin, N,N,N\*,N\*-Tetraethylethylendiamin, Chinoxalin, Chinazolin, N-Propyldiso-propylamin, N,N\*-Dimethylcyclohexylamin, 2,6-Lutidin, 2,4-Lutidin, Tri-furylamin, Triethylendiamin.

05

Außer den vorgenannten anorganischen Basen kommen außerdem z.B. Natriumpropionat, Natriumbutyrat, Natriumisobutyrat, Kaliumformiat, Kaliumacetat, Kaliumpropionat, Kaliumbutyrat, Kaliumisobutyrat, Natriummethylat, Natriumethylat, Natriumethylat, Natriumethylat, Natriumisobutylat, Natriumbutylat, Natriumisobutylat, Natriumbutylat, Natriumisobutylat, Natriumethylenglykolat, Natriumpropylen-(1.2)-glykolat, Natriumpropylen-(1,3)-glykolat, Natriumdiethylenglykolat, Natriumdiethylenglykolat, Natriumdiethylenglykolat, Natriumdiethylenglykolat, Kalium-isopropylat, Kalium-isopropylat, Kalium-isopropylat, Kalium-butylat, Kalium-isobutylat, Kalium-sec-butylat, Kalium-tert.-butylat, Kaliummethylenglykolat, Kaliumpropylen-(1,2)-glykolat, Kaliumpropylen-(1,3)-glykolat, Kaliumdiethylenglykolat, Kaliumtri-ethylenglykolat, Kaliumdipropylen-(1,2)-glykolat in Betracht.

Die Herstellung eines Dihydrothiophen-carbonesters der Formel II wird 20 durch folgendes Beispiel erläutert:

15,1 Gew.-Teile 3-Keto-1,5-dihydro-thiophen-4-carbonsäuremethylester,
14,2 Gew.-Teile Cyclohexylharnstoff und 0,5 Gew.-Teile p-Toluolsulfonsäure werden in 100 Gew.-Teilen Xylol 4 Stunden unter Rückfluß bei Ver25 wendung eines Wasserabscheiders gekocht. Nach dem Abkühlen wird der Rückstand abgesaugt und aus Toluol umkristallisiert. Man erhält 20,3 Gew.-Teile N-Cyclohexyl-N\*-(3-methoxycarbonyl-2,5-dihydro-thien-4-yl)-harnstoff
vom Fp. 154 bis 155°C.

30 Entsprechend können beispielsweise folgende Dihydrothiophen-carbonester der Formel II erhalten werden.

	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	Fp [°C]
35	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	203-212
	сн <sub>3</sub>	C2H5	118-120
	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	160-161
	CH <sub>3</sub>	1-C3H7	123-125
	CH <sub>3</sub>	n-C4H9	135-137
40	CH <sub>3</sub>	Cyclohexyl	154-155
	CH <sub>3</sub>	Phenyl	168-171
	CH <sub>3</sub>	4-Chlorphenyl	184-187
	CH <sub>3</sub>	3-Chlorphenyl	183-185

CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> 05 C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> 1-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> CH <sub>3</sub> n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	R <sup>2</sup>	Fp [°C]		
	CH <sub>3</sub>	C1CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>	133-137	
05 C <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3CH(C1)CH2	136-139	
	C2H5	CH3	154-157	
	1-C3H7	CH <sub>3</sub>	156-159	
	CH3	2-Phenylethyl	117-119	
	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	100-103	

10

Die Verfahrensvariante b) wird mit ungefähr stöchiometrischen Substanzmengen, d.h. in einem Mengenverhältnis von etwa 0,8 bis 1,2 Mol Verbindung III zu Verbindung IV, gegebenenfalls in Gegenwart eines inerten organischen Lösungsmittels bei einer Temperatur von -20 bis +50°C durchgeführt. Falls Verbindung III als Salz vorliegt, kann eine Base zugesetzt werden. Es kann dann entweder das freie Amin isoliert werden, oder es werden Verbindungen der Formel IV direkt zugegeben. Nach dem Einengen der Lösung reinigt man die Verbindungen der Formel I durch Umkristallisation oder Chromatographie.

20

Geeignete Basen sind tertiäre Amine, Erdalkaliverbindungen, Ammoniumverbindungen und Alkaliverbindungen sowie entsprechende Gemische in Betracht. Auch Zinkverbindungen können verwendet werden. Beispiele hierfür sind: Kaliumhydroxid, Natriumhydroxid, Kaliumcarbonat, Natrium-25 carbonat, Lithiumhydroxid, Lithiumcarbonat, Natriumhydrogencarbonat, Kaliumhydrogencarbonat, Calciumhydroxid, Calciumoxid, Bariumoxid, Magnesiumhydroxid, Magnesiumoxid, Bariumhydroxid, Calciumcarbonat, Magnesiumcarbonat, Magnesiumhydrogencarbonat, Magnesiumacetat, Zinkhydroxid, Zinkoxid, Zinkcarbonat, Zinkacetat, Natriumformiat, Natriumacetat, 30 Trimethylamin, Triethylamin, Tripropylamin, Triisopropylamin, Tributylamin, Triisobutylamin, Tri-sec-butylamin, Tri-tert.-butylamin, Tribenzylamin, Tricyclohexylamin, Triamylamin, Diisopropylethylamin, Trihexylamin, N,N-Dimethylanilin, N,N-Diethylanilin, N,N-Dipropylanilin, N,N-Dimethyltoluidin, N,N-Diethyltoluidin, N,N-Dipropyltoluidin, N,N-Dimethyl-p-amino-35 pyridin, N,N-Diethyl-p-aminopyridin, N,N-Dipropyl-p-aminopyridin, N-Methylpyrrolidon, N-Ethylpyrrolidon, N-Methylpiperidin, N-Ethylpiperidin, N-Methylpyrrolidin, N-Ethylpyrrolidin, N-Methylimidazol, N-Ethylimidazol, N-Methylpyrrol, N-Ethylpyrrol, N-Methylmorpholin. N-Ethylmorpholin, N-Methylhexamethylenimin, N-Ethylhexamethylenimin, 40 Pyridin, Chinolin, alpha-Picolin, beta-Picolin, gamma-Picolin, Isochinolin, Pyrimidin, Acridin, N,N,N\*,N\*-Tetramethylethylendiamin, N,N,N\*,N\*--Tetraethylethylendiamin, Chinoxalin, Chinazolin, N-Propyldiisopropylamin, N,N\*-Dimethylcyclohexylamin, 2,6-Lutidin, 2,4-Lutidin, Trifurylamin, Triethylendiamin.

Außer den vorgenannten anorganischen Basen kommen außerd m z.B. Natriumpropionat, Natriumbutyrat, Natriumisobutyrat, Kaliumformiat, Kaliumacetat, Kaliumpropionat, Kaliumbutyrat, Kaliumisobutyrat, Natriummethylat, Natriumethylat, Natriumpropylat, Natriumisopropylat, Natrium05 butylat, Natriumisobutylat, Natrium-sec-butylat, Natrium-tert.-butylat,
Natriumethylenglykolat, Natriumpropylen-(1,2)-glykolat, Natriumpropylen-(1,3)-glykolat, Natriumdiethylenglykolat, Natriumtriethylenglykolat,
Natriumdipropylen-(1,2)-glykolat, Kaliummethylat, Kaliumethylat, Kalium-npropylat, Kaliumisopropylat, Kalium-n-butylat, Kalium-isobutylat, Kalium10 -sec-butylat, Kalium-tert.-butylat, Kaliummethylenglykolat, Kaliumpropylen-(1,2)-glykolat, Kaliumpropylen-(1,3)-glykolat, Kaliumdiethylenglykolat, Kaliumtriethylenglykolat, Kaliumdipropylen-(1,2)-glykolat in
Betracht.

15 Als Lösungsmittel kommen für beide Verfahrensvarianten a) und b) sowie für das Verfahren zur Herstellung der Dihydrothiophen-carbonester der Formel II z.B. Halogenkohlenwasserstoffe, insbesondere Chlorkohlenwasserstoffe, z.B. Tetrachlorethylen, 1,1,2,2- oder 1,1,1,2-Tetrachlorethan, Dichlorpropan, Methylenchlorid, Dichlorbutan, Chloroform, Chlornaphtha-20 lin, Dichlornaphthalin, Tetrachlorkohlenstoff, 1,1,1- oder 1,1,2-Trichlorethan, Trichlorethylen, Pentachlorethan, o-, m-, p-Difluorbenzol, 1,2-Dichlorethan, 1,1-Dichlorethan, 1,2-cis-Dichlorethylen, Chlorbenzol, Fluorbenzol, Brombenzol, Jodbenzol, o-, p- und m-Dichlorbenzol, o-, p-, m-Dibrombenzol, o-, m-, p-Chlortoluol, 1,2,4-Trichlorbenzol; Ether, z.B. 25 Ethylpropylether, Methyl-tert.-butylether, n-Butylethylether, Di-n-butylether, Diisobutylether, Diisoamylether, Diisopropylether, Anisol. Phenetol, Cyclohexylmethylether, Diethylether, Ethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Thioanisol, beta,beta -Dichlordiethylether; Nitrokohlenwasserstoffe, wie Nitromethan, Nitroethan, Nitrobenzol, 30 o-, m-, p-Chlornitrobenzol, o-Nitrotoluol; Nitrile, wie Acetonitril, Butyronitril, Isobutyronitril, Benzonitril, m-Chlorbenzonitril; aliphatische, cycloaliphatische oder aromatische Kohlenwasserstoffe, z.B. Heptan, Pinan, Nonan, o-, m-, p-Cymol, Benzinfraktionen innerhalb eines Siedepunktintervalls von 70 bis 190°C, Cyclohexan, Methylcyclohexan, 35 Dekalin, Petrolether, Hexan, Ligroin, 2,2,4-Trimethylpentan, 2,2,3-Trimethylpentan, 2,3,3-Trimethylpentan, Octan, Toluol, o-, m-, p-Xylol, Tetralin; Ester, z.B. Ethylacetat, Acetessigester, Isobutylacetat; Amide, z.B. Formamid, Methylformamid, Dimethylformamid; Ketone, z.B. Aceton, Methylethylketon; und entsprechende Gemische in Betracht. Zweckmäßiger-40 weise verwendet man das Lösungsmittel in einer Menge von 100 bis 2000 Gew.%, vorzugsweise von 200 bis 700 Gew.%, bezogen auf Ausgangsstoff II bzw. IV.

Beide Verfahren können kontinuierlich oder diskontinuierlich, drucklos oder unter Druck, durchgeführt werden; der Einfachheit halber wird Atmosphärendruck bevorzugt.

### 05 Beispiel 1

9,3 Gew.-Teile 3-Amino-4-methoxycarbonyl-thiophen-hydrochlorid,
6,0 Gew.-Teile Triethylamin, 7,4 Gew.-Teile Cyclohexylisocyanat und
30 Gew.-Teile Acetonitril werden zusammengegeben und 3 Stunden bei 25°C
10 gerührt. Nach dem Einengen wird der Rückstand mit Wasser gewaschen und
aus Toluol umkristallisiert. Man erhält 4,5 Gew.-Teile N-Cyclohexyl-N=-(3-methoxycarbonyl-thien-4-yl)-harnstoff vom Fp. 108 bis 114°C.

#### Beispiel 2

15

9,0 Gew.-Teile N-(n-Propyl)-N\*-(3-isobutoxycarbonyl-2,5-dihydro-thien-4--yl)-harnstoff werden in 55 Teilen trockenem Chloroform vorgelegt.
2,6 Teile Sulfurylchlorid werden bei 30 bis 40°C zugetropft. Die Mischung wird 7 Stunden bei 40°C gehalten. Nach dem Abdestillieren des Lösungs--mittels bleibt ein viskoses Öl zurück, das durch Verteilung in Wasser/Methylenchlorid gereinigt werden kann. Man erhält 7,6 Teile N-(n-Propyl)-N\*-(3-isobutoxycarbonyl-thien-4-yl)-harnstoff.

 $^{1}$ H-NMR:  $\xi = 7,7$  und 8,0 (2 Dubletts, 2 Thiophen-H)

25

Entsprechend können beispielsweise folgende Thiophen-carbonester der Formel I erhalten werden.

	Nr.	r. R <sup>1</sup> R <sup>2</sup>		Fp [°C]
30	1	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	113-114
	2	CH <sub>3</sub>	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	94- 99
	3	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	152-155
	4	CH <sub>3</sub>	1-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	122-124
35	5	CH <sub>3</sub>	n-C4H9	117-119
	6	CH <sub>3</sub>	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
	7	СН <sub>3</sub>	t-C4H9	
	8	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
	9	CH <sub>3</sub>	1-C5H11	
40	10	CH <sub>3</sub>	Cyclohexyl	108-144
	11	CH <sub>3</sub>	Allyl	
	12	CH <sub>3</sub>	Propargyl	
	13	сн <sub>3</sub>	Phenyl	

	Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	Fp [°C]
	14	CH3	4-Chlorphenyl	<del>-</del>
	15	CH <sub>3</sub>	3-Chlorphenyl	
05	16	СН3	CH3OCH2CH2	
	17	CH <sub>3</sub>	CH3SCH2CH2	
	18	СН3	CICH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>	
	19	CH <sub>3</sub>	CH3CH(C1)CH2	
	20	CH <sub>3</sub>	(CH <sub>3</sub> )2NCH2CH2	
10	21	н	CH <sub>3</sub>	
	22	н .	C2H5	
	23	н	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
	24	Н	1-03H7	
	25	н .	n-C4H9	
15	26	н	1-C4H9	
	27	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	СН3	
	28	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	•
	29	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
	30	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	1-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
20	31	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
	32	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	
	33	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	. •
	34	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Cyclohexyl	
	35	1-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	•
25	36	1-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
	37	1-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
	38	1-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
	39	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	СН <sub>3</sub>	
	40	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
30	41	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	. с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	
	42	Cyclohexyl	CH3	
	43	Cyclohexyl	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	
	44	Phenyl	CH <sub>3</sub>	
	45	Phenyl	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	
35	46	Phenyl	1-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
	47	Phenyl	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
	48	4-Chlorphenyl	CH <sub>3</sub>	
	49	3-Chlorphenyl	CH <sub>3</sub>	
	50	4-Fluorphenyl	CH <sub>3</sub>	
40	51	4-Isopropyl- phenyl	CH3	•
	52	CH <sub>3</sub>	2-Phenyl-ethyl	153-157
	53	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	2-Phenyl-ethyl	

	Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	Fp [°C]		
	54	1-C3H7	Cyclohexyl	114-118		
	55	n-C4H9	ก-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	viskos		
05	56	1-C4H9	ก−C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>			
	57	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>			

Die Thiophen-carbonester der Formel I können beispielsweise in Form von direkt versprühbaren Lösungen, Pulvern, Suspensionen, auch hochprozentigen wäßrigen, Öligen oder sonstigen Suspensionen oder Dispersionen, Emulsionen, Öldispersionen, Pasten, Stäubemitteln, Streumitteln oder Granulaten durch Versprühen, Vernebeln, Verstäuben, Verstreuen oder Gießen angewendet werden. Die Anwendungsformen richten sich ganz nach den Verwendungszwecken; sie sollten in jedem Fall möglichst die feinste Verteilung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe gewährleisten.

Zur Herstellung von direkt versprühbaren Lösungen, Emulsionen, Pasten oder Öldispersionen kommen Mineralölfraktionen von mittlerem bis hohem
20 Siedepunkt, wie Kerosin oder Dieselöl, ferner Kohlenteeröle sowie Öle pflanzlichen oder tierischen Ursprungs, aliphatische, cyclische und aromatische Kohlenwasserstoffe, z.B. Benzol, Toluol, Xylol, Paraffin, Tetrahydronaphthalin, alkylierte Naphthaline oder deren Derivate, z.B. Methanol, Ethanol, Propanol, Butanol, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff,
Cyclohexanol, Cyclohexanon, Chlorbenzol, Isophoron, stark polare Lösungsmittel, wie z.B. Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon, Wasser, in Betracht.

Wäßrige Anwendungsformen können aus Emulsionskonzentraten, Pasten oder netzbaren Pulvern (Spritzpulvern, Öldispersionen) durch Zusatz von Wasser bereitet werden. Zur Herstellung von Emulsionen, Pasten oder Öldispersionen können die Substanzen als solche oder in einem Öl oder Lösungsmittel gelöst, mittels Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel in Wasser homogenisiert werden. Es können aber auch aus wirksamer Substanz Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel und eventuell Lösungsmittel oder Öl bestehende Konzentrate hergestellt werden, die zur Verdünnung mit Wasser geeignet sind.

Als oberflächenaktive Stoffe kommen Alkali-, Erdalkali-, Ammoniumsalze
von Ligninsulfonsäure, Naphthalinsulfonsäure, Phenolsulfonsäure, Alkylarylsulfonate, Alkylsulfate, Alkylsulfonate, Alkali- und Erdalkalisalze
der Dibutylnaphthalinsulfonsäure, Laurylethersulfat, Fettalkoholsulfate,
fettsaure Alkali- und Erdalkalisalze, Salze sulfatierter Hexadecanole,

Heptadecanole, Octadecanole, Salze von sulfatiertem Fettalkoholglykolether, Kondensationsprodukte von sulfoniertem Naphthalin und Naphthalinderivaten mit Formaldehyd, Kondensationsprodukte des Naphthalins bzw. der Naphthalinsulfonsäuren mit Phenol und Formaldehyd, Polyoxyethylenoctylphenolether, ethoxyliertes Isooctylphenol, Octylphenol, Nonylphenol, Alkylphenolpolyglykolether, Tributylphenylpolyglykolether, Alkylarylpolyetheralkohole, Isotridecylalkohol, Fettalkoholethylenoxid-Kondensate, ethoxyliertes Rizinusöl, Polyoxyethylenalkylether, ethoxyliertes Polyoxypropylen, Laurylalkoholpolyglykoletheracetal, Sorbitester, Lignin, Sulfitablaugen und Methylcellulose in Betracht.

Pulver-, Streu- und Stäubemittel können durch Mischen oder gemeinsames Vermahlen der wirksamen Substanzen mit einem festen Trägerstoff hergestellt werden.

15

Granulate, z.B. Umhüllungs-, Imprägnierungs- und Homogengranulate, können durch Bindung der Wirkstoffe an festen Trägerstoffen hergestellt werden. Feste Trägerstoffe sind Mineralerden wie Silicagel, Kieselsäuren, Kieselgele, Silikate, Talkum, Kaolin, Attaclay, Kalkstein, Kalk, Kreide, Bolus, Löß, Ton, Dolomit, Diatomeenerde, Calcium- und Magnesiumsulfat, Magnesiumoxid, gemahlene Kunststoffe, Düngemittel, wie z.B. Ammoniumsulfat, Ammoniumphosphat, Ammoniumnitrat, Harnstoffe und pflanzliche Produkte, wie Getreidemehl, Baumrinden-, Holz- und Nußschalenmehl, Cellulosepulver und andere feste Trägerstoffe.

25

Die Formulierungen enthalten zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 Gewichtsprozent, Wirkstoff.

Beispiele für Formulierungen sind:

- I. Man vermischt 90 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 1 mit 10 Gewichtsteilen N-Methyl-alpha-pyrrolidon und erhält eine Lösung, die zur Anwendung in Form kleinster Tropfen geeignet ist.
- 35 II. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 3 werden in einer Mischung gelöst, die aus 80 Gewichtsteilen Xylol, 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 8 bis 10 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ölsäure-N-mono-ethanolamid, 5 Gewichtsteilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure und 5 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht. Durch Ausgießen und feines Verteilen der Lösung in 100 000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gewichtsprozent des Wirkstoffs enthält.

05

30

- III. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 2 werden in einer Mischung gelöst, die aus 40 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 30 Gewichtsteilen Isobutanol, 20 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 7 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Isooctylphenol und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht. Durch Eingießen und feines Verteilen der Lösung in 100 000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gewichtsprozent des Wirkstoffs enthält.
- 10 IV. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 4 werden in einer Mischung gelöst, die aus 25 Gewichtsteilen Cyclohexanol, 65 Gewichtsteilen einer Mineralölfraktion vom Siedepunkt 210 bis 280°C und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht. Durch Eingießen und feines Verteilen der Lösung in 100 000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gewichtsprozent des Wirkstoffs enthält.
- V. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 10 werden mit 3 Gewichtsteilen des Natriumsalzes der Diisobutylnaphthalin-alpha-sulfonsäure,
   20 17 Gewichtsteilen des Natriumsalzes einer Ligninsulfonsäure aus einer Sulfit-Ablauge und 60 Gewichtsteilen pulverförmigem Kieselsäuregel gut vermischt und in einer Hammermühle vermahlen. Durch feines Verteilen der Mischung in 20 000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine Spritzbrühe, die 0,1 Gewichtsprozent des Wirkstoffs enthält.
  - VI. 3 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 1 werden mit 97 Gewichtsteilen feinteiligem Kaolin vermischt. Man erhält auf diese Weise ein Stäubemittel, das 3 Gewichtsprozent des Wirkstoffs enthält.
  - VII. 30 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 2 werden mit einer Mischung aus 92 Gewichtsteilen pulverförmigem Kieselsäuregel und 8 Gewichtsteilen Paraffinöl, das auf die Oberfläche dieses Kieselsäuregels gesprüht wurde, innig vermischt. Man erhält auf diese Weise eine Aufbereitung des Wirkstoffs mit guter Haftfähigkeit.
- VIII. 20 Teile der Verbindung Nr. 1 werden mit 2 Teilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure, 8 Teilen Fettalkohol-polyglykolether, 2 Teilen Natriumsalz eines Phenol-Harnstoff-Formaldehyd-Kondensates und 68 Teilen eines paraffinischen Mineralöls innig vermischt. Man erhält eine stabile ölige Dispersion.

30

Die Applikation der Wirkst ffe bzw. der Mittel kann im Vorauflaufverfahren oder im Nachauflaufverfahren erfolgen. Sind die Wirkstoffe für die
Kulturpflanzen weniger verträglich, so können auch Ausbringungstechniken
angewandt werden, bei welchen die herbiziden Mittel mit Hilfe der Spritzgeräte so gespritzt werden, daß die Blätter der empfindlichen Kulturpflanzen nach Möglichkeit nicht getroffen werden, während die Wirkstoffe
auf die Blätter darunter wachsender unerwünschter Pflanzen oder die
unbedeckte Bodenfläche gelangen (post-directed, lay-by).

10 Die Aufwandmengen an Wirkstoff betragen je nach Bodenart, Jahreszeit, Zielpflanzen und Wachstumsstadium 0,1 bis 5 kg/ha und mehr, vorzugsweise 0,5 bis 3 kg/ha.

Die herbizide Wirkung von Verbindungen der Formel I wird durch Gewächs-15 hausversuche gezeigt:

Als Kulturgefäße dienen Plastikblumentöpfe mit 300 cm<sup>3</sup> Inhalt und lehmigem Sand mit etwa 1,5 % Humus als Substrat.

Die Samen der Testpflanzen werden nach Arten getrennt flach eingesät. Unmittelbar danach werden die Wirkstoffe bei Vorauflaufbehandlung auf die Erdoberfläche aufgebracht. Sie werden hierzu in Wasser als Verteilungsmittel suspendiert oder emulgiert und mittels fein verteilender Düsen gespritzt. Die Aufwandmengen betragen dabei 3,0 und 1,0 kg Wirkstoff/ha.
Nach dem Aufbringen der Mittel werden die Gefäße leicht beregnet, um Keimung und Wachstum in Gang zu bringen. Danach werden die Gefäße mit durchsichtigen Plastikhauben abgedeckt, bis die Pflanzen angewachsen sind. Diese Abdeckung bewirkt ein gleichmäßiges Keimen der Testpflanzen, sofern dies nicht durch die Wirkstoffe beeinträchtigt wird.

Für die Nachauflaufbehandlung werden die Testpflanzen je nach Wuchsform erst bis zu einer Wuchshöhe von 3 bis 15 cm angezogen und danach behandelt. Die für die Nachauflaufanwendung eingesetzten Soja- und Reispflanzen werden in einem mit Torfmull (peat) angereicherten Substrat angezogen, um ein günstigeres Wachstum zu gewährleisten. Zur Nachauflaufbehandlung werden entweder direkt gesäte und in den gleichen Gefäßen aufgewachsene Pflanzen ausgewählt, oder aber sie werden erst als Keimpflanzen getrennt angezogen und einige Tage vor der Behandlung in die Versuchsgefäße verpflanzt. Eine Abdeckung unterbleibt bei der Nachauflaufbehandlung. Die Aufwandmenge beträgt beispielsweise 1,0 kg Wirkstoff/ha.

Die Versuchsgefäße werden im Gewächshaus aufgestellt, wobei für wärmeliebende Arten wärmere Bereiche (20 bis 30°C) und für solche gemäßigter Klimate 15 bis 25°C bevorzugt werden. Die Versuchsperiode erstreckt sich über 2 bis 4 Wochen. Während dieser Zeit werden die Pflanzen gepflegt, und ihre Reaktion auf die einzelnen Behandlungen wird ausgewertet. Bewertet wird nach einer Skala von 0 bis 100. Dabei bedeutet 0 keine Schädigung oder normaler Auflauf und 100 kein Aufgang der Pflanzen bzw. völlige Zerstörung zumindest der oberirdischen Teile.

Die Testpflanzen setzen sich aus folgenden Arten zusammen:
Arachys hypogaea (Erdnüsse), Avena fatua (Flughafer), Chenopodium album
(Weißer Gänsefuß), Galium aparine (Klettenlabkraut), Gossypium hirsutum
(Baumwolle), Lamium amplexicaule (stengelumfassende Taubnessel), Mercurialis annua (einjähriges Bingelkraut), Oryza sativa (Reis), Sinapis alba (weißer Senf), Solanum nigrum (schwarzer Nachtschatten), Triticum aestivum (Weizen) und Veronica spp. (Ehrenpreisarten).

15

Bei Vorauflaufanwendung zeigen beispielsweise die Verbindungen Nr. 1, 2, 3 und 10 eine beachtliche herbizide Aktivität, insbesondere gegen Sinapis alba. Ferner bekämpft Verbindung Nr. 4 bei dieser Anwendungsmethode unerwünschte breitblättrige Pflanzen selektiv in Weizen.

20

Bei Nachauflaufanwendung bekämpft beispielsweise Verbindung Nr. 1 eine ganze Reihe unerwünschter breitblättriger Pflanzen.

In Anbetracht der Verträglichkeit und der Vielseitigkeit der Applikations-25 methoden, können die erfindungsgemäßen Verbindungen noch in einer weiteren Zahl von Kulturpflanzen zur Beseitigung unerwünschter Pflanzen eingesetzt werden.

In Betracht kommen beispielsweise folgende Kulturen:

	Botanischer Name	Deutscher Name			
	Allium cepa	Küchenzwiebel			
35	Arachis hypogaea	Erdnuß			
	Asparagus officinalis	Spargel			
	Avena sativa	Hafer			
	Beta vulgaris spp. altissima	Zuckerrübe			
	Beta vulgaris spp. rapa	Futterrübe			
40	Beta vulgaris spp. esculenta	Rote Rübe			
	Brassica napus var. napus	Raps			
	Brassica napus var. napobrassica	Kohlrübe			
	Brassica napus var. rapa	Weiße Rübe			

	Botanischer Name	Deutscher Name
	Brassica rapa var. silvestris	Rübsen
	Camellia sinensis	Teestrauch
05	Carthamus tinctorius	Saflor - Färberdistel
	Carya illinoinensis	Pekannu6baum
	Citrus limon	Zitrone
	Citrus maxima	Pampelmuse
	Citrus reticulata	Mandarine
10	Citrus sinensis	Apfelsine, Orange
	Coffea arabica (Coffea canephora,	
	Coffea liberica)	Kaffee
	Cucumis melo	Melone
	Cucumis sativus	Gurke
15	Cynodon dactylon	Bermudagras
	Daucus carota	Möhre
	Elaeis guineensis	Ölpalme .
	Fragaria vesca	Erdbeere
	Glycine max	Sojabohne
20	Gossypium hirsutum (Gossypium arboreum Gossypium herbaceum Gossypium vitifolium)	Baumwolle
	Helianthus annuus	Sonnenblume
25	Helianthus tuberosus	Topinambur
	Hevea brasiliensis	Parakautschukbaum
	Hordeum vulgare	Gerste
	Humulus lupulus	Hopfen
	Ipomoea batatas	Süßkartoffeln
30	Juglans regia	₩alnuSbaum
	Lactua sativa	Kopfsalat
	Lens culinaris	Linse
	Linum usitatissimum	Faserlein
	Lycopersicon lycopersicum	Tomate
35	Malus spp.	Apfel
	Manihot esculenta	Maniok
	Medicago sativa	Luzerne
	Mentha piperita	Pfefferminze
	Musa spp.	Obst- u. Mehlbanane
40	Nicotiana tabacum (N. rustica)	Tabak
	Olea europaea	Ölbaum
	Oryza sativa	Reis

	Botanischer Name	Deutscher Name
	Panicum miliaceum	Rispenhirse
	Phaseolus lunatus	Mondbohne
05	Phaseolus mungo	Erdbohne
	Phaseolus vulgaris	Buschbohnen
	Pennisetum glaucum	Perl- oder Rohrkolbenhirse
	Petroselinum crispum spp. tuberosum	Wurzelpetersilie
10	Picea abies	Rotfichte
	Abies alba	Weißtanne
	Pinus spp.	Kiefer
	Pisum sativum	Gartenerbse
	Prunus avium	Süßkirsche
15	Prunus domestica	Pflaume
	Prunus dulcis	Mandelbaum
	Prunus persica	Pfirsich
	Pyrus communis	Birne
	Ribes sylvestre	Rote Johannisbeere
20	Ribes uva-crispa	Stachelbeere
	Ricinus communis	Rizinus
	Saccharum officinarum	Zuckerrohr
	Secale cereale	Roggen
	Sesamum indicum	Sesam
25	Solanum tuberosum	Kartoffel
	Sorghum bicolor (s. vulgare)	Mohrenhirse
	Sorghum dochna	Zuckerhirse
	Spinacia oleracea	Spinat
	Theobroma cacao	Kakaobaum
30	Trifolium pratense	Rotklee
	Triticum aestivum	Weizen
	Vaccinium carymbosum	Kulturheidelbeere
	Vaccinium vitis-idaea	PreiBelbeere
	Vicia faba	Pferdebohnen
35	Vigna sinensis (V. unguiculata)	Kuhbohne
	Zea mays	Mais

Zur Verbreiterung des Wirkungsspektrums und zur Erzielung synergistischer Effekte können die Thiophen-carbonester der Formel I mit zahlreichen Vertretern anderer herbizider oder wachstumsregulierender Wirkstoffgruppen gemischt und gemeinsam ausgebracht werden. Beispielsweise kommen als Mischungspartner Diazine, 4H-3,1-Benzoxazinderivate, Benzothiadiazinone, 2,6-Dinitroaniline, N-Phenylcarbamat, Thiolcarbamate, Halogen-

carbonsauren, Triazine, Amide, Harnstoffe, Diphenylether, Triazinone, Uracile, Benzofuranderivate, Cyclohexan-1,3-dionderivate und andere in Betracht.

O5 Außerdem kann es von Nutzen sein, die Thiophen-carbonester der Formel I bzw. sie enthaltende herbizide Mittel allein oder in Kombination mit anderen Herbiziden auch noch mit weiteren Pflanzenschutzmitteln gemischt gemeinsam auszubringen, beispielsweise mit Mitteln zur Bekämpfung von Schädlingen oder phytopathogenen Pilzen bzw. Bakterien. Von Interesse ist ferner die Mischbarkeit mit Mineralsalzlösungen, welche zur Behebung von Ernährungs- oder Spurenelementmängeln eingesetzt werden. Es können auch nichtphytotoxische öle und Ölkonzentrate zugesetzt werden.

### Patentansprüche

Thiophen-carbonester der Formel

 $R^{1}O_{2}C \xrightarrow{NH-CO-NH-R^{2}} (I),$ 

in der

- 10 R<sup>1</sup> Wasserstoff,  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkyl,  $C_2$ - $C_{10}$ -Alkenyl,  $C_2$ - $C_{10}$ -Alkinyl,  $C_1$ - $C_{10}$ -Halogenalkyl,  $C_2$ - $C_{10}$ -Alkoxyalkyl,  $C_2$ - $C_{10}$ -Alkylthioalkyl,  $C_3$ - $C_7$ -Cycloalkyl, gegebenenfalls durch Halogen oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiertes Phenyl oder gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Benzyl und
- 15  $R^2$   $C_1-C_{10}$ -Alkyl,  $C_2-C_{10}$ -Alkenyl,  $C_2-C_{10}$ -Alkinyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes  $C_7-C_{10}$ -Phenylalkyl,  $C_1-C_{10}$ -Halogenalkyl,  $C_2-C_{10}$ -Alkoxyalkyl,  $C_2-C_{10}$ -Alkylthioalkyl, durch Alkylamino oder Dialkylamino mit 1 bis 4 C-Atomen in einer Alkylgruppe substituiertes  $C_1-C_{10}$ -Alkyl,  $C_3-C_7$ -Cycloalkyl oder gegebenenfalls durch Halogen oder  $C_1-C_4$ -Alkyl substituiertes Phenyl bedeuten.
  - Thiophen-carbonester der Formel I gemäß Anspruch 1, <u>dadurch gekenn-zeichnet</u>, daß
- 25  $R^1$  Wasserstoff,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_3$ - $C_4$ -Alkenyl,  $C_3$ - $C_4$ -Alkinyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_2$ - $C_4$ -Alkoxyalkyl,  $C_2$ - $C_4$ -Alkylthioalkyl,  $C_5$ - $C_6$ -Cycloalkyl und
- $R^2$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_3$ - $C_4$ -Alkenyl,  $C_3$ - $C_4$ -Alkinyl,  $C_8$ - $C_9$ -Phenylalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_2$ - $C_4$ -Alkoxyalkyl,  $C_2$ - $C_4$ -Alkylthioalkyl, durch Alkylamino oder Dialkylamino mit 1 bis 4 C-Atomen substituiertes  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl oder  $C_5$ - $C_6$ -Cycloalkyl bedeuten.
- 3. Thiophen-carbonester der Formel I gemäß Anspruch 1, <u>dadurch gekennzeichnet</u>, daß  $R^1$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl und  $R^2$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl oder  $C_5$ - $C_6$ -Cycloalkyl bedeuten.
  - 4. Thiophen-carbonester der Formel I gemäß Anspruch 3, <u>dadurch gekenn-zeichnet</u>, daß R<sup>1</sup> Methyl bedeutet.
- 40 5. Verfahren zur Herstellung von Thiophen-carbonestern der Formel I gemäß Anspruch I, <u>dadurch gekennzeichnet</u>, daß man

a) ein n Dihydrothiophen-carbonester der Formel

in der

 ${ t R}^{ extsf{1}}$  und  ${ t R}^{ extsf{2}}$  die im Anspruch 1 genannten Bedeutungen haben,

10 mit einem Dehydrierungsmittel oder

b) eine Aminoverbindung der Formel

$$\begin{array}{c}
\text{H}_{2}N & \text{CO}_{2}R^{1} \\
\text{S}
\end{array}$$
(III),

in der

20

R<sup>1</sup> die im Anspruch 1 genannten Bedeutungen hat, oder Salze dieser Aminoverbindung mit einem Isocyanat der Formel

$$R^2$$
-NCO (IV),

- in der R<sup>2</sup> die im Anspruch 1 genannten Bedeutungen hat, gegebenenfalls in Gegenwart einer Base in einem inerten Lösungsmittel umsetzt.
- 6. Herbizid, enthaltend einen Thiophen-carbonester der Formel I gemäß An-30 spruch 1.
  - 7. Herbizid, enthaltend inerte Zusatzstoffe und einen Thiophen-carbonester der Formel I gemäß Anspruch 1.
- 35 8. Herbizid nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß es einen Thiophen-carbonester der Formel I enthält, wobei  $R^1$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl und  $R^2$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl oder  $C_5$ - $C_6$ -Cycloalkyl bedeuten.
- 9. Verfahren zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses, <u>dadurch</u> <u>qekennzeichnet</u>, daß man die unerwünschten Pflanzen und/oder die von unerwünschtem Pflanzenwuchs freizuhaltenden Flächen mit einer herbizid wirksamen Menge eines Thiophen-carbonesters der Formel I gemäß Anspruch 1 behandelt.

# **EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT**

Nummer der Anmeldung

EP 84 10 1466

	EINSCHLA	GIGE DOKUMEN	TE						
Kategorie	Kennzeichnung des Dokum der ma	ients mit Angabe, soweit er Bgeblichen Teile	orderlich,	I	Betrifft Anspruch				ION DER (Int. Cl. 3)
Y	DE-A-2 040 579 * Ansprüche *	(MAY & BAKE	R)		1-9	C A	07 01	D N	333/3 47/3
Y	DE-A-2 122 636 * Seiten 3,4; A	(ESSO) unsprüche *	·		1-9				
Y	US-A-3 931 204 * Spalte 8, Ze 12, Zeilen 15-2	ilen 50-60;	R) Spalte		1,5				
A	US-A-2 453 564 * Ansprüche *	 (B.R. BAKER	)		1				
P,Y	EP-A-0 090 309 * Ansprüche *	(BASF)			1-9				
		'			_		RECHE		IERTE (Int. Cl. 3)
			· · ·			Α	07 01 01	N	
Derv	vorliegende Recherchenbericht wu	rde für alle Patentansprüche	e erstellt.						•
	Recherchenort DEN HAAG	Abschlußdatum der 22-05-1			CHOULY		rûfer		<del></del>
X: von Y: von and A: tech O: nich	TEGORIE DER GENANNTEN D besonderer Bedeutung allein I besonderer Bedeutung in Vert eren Veröffentlichung derselbe nologischer Hintergrund ntschriftliche Offenbarung schenliteratur	betrachtet	E: älteres F nach der D: in der Ai L: aus and	m A nm em	Gründen an	m verö führtes geführ	ffentli Doku tes Do	cht v imer skun	vorden ist it nent